9日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公開

[®] 公開特許公報(A) 昭60-38095

@Int Cl.1

識別記号

庁内整理番号

❸公開 昭和60年(1985)2月27日

C 02 F -3/30

06

7404-4D 6923-4D

審査請求 未請求 発明の数 1 (全1頁)

図発明の名称 有機性汚水の処理方法

②特 願 昭58-144569

塑出 願 昭58(1983)8月8日

⑦発 明 者 池 幡

隆 夫

横須賀市馬堀海岸1丁目10

砂発 明 者 武 智

辰 夫

横浜市旭区柏町52の5

^⑰発明者 藤沢 能成 ⑪出願人 日本鋼管株式会社

横浜市鶴見区下末吉5丁目の12 東京都千代田区丸の内1丁目1番2号

砂代 理 人 弁理士 鈴江 武彦

外2名

99 40 2

1. 発明の名称

有機性汚水の処理方法

2. 特許請求の範囲

- (1) 有機性汚水を嫌気性域へ導入して浮遊生物による嫌気性反応を生せしめた後、生物間着炉材を設けた好気性域へ導入して酸素を供給し間着生物及び浮遊生物による好気性反応を生せしめ、しかる後間液分離装置へ導い、少難汚泥の一部を嫌気性域へ返送するととを特徴とする有機性汚水の処理方法。
- (2) 汚泥混合液を嫌気性域と好気性域との間に循環させることを特徴とする特許請求の範囲第1項記載の有機性汚水の処理方法。

3. 発明の詳細な説明

本発明は、有機性汚水の処理方法、とくにメタノール、出調整剤、凝集剤等の薬剤を使用せず、簡単な装儲でもって汚水中の BOD 、 20 案、リンを同時に除去することができ、しかも運転管理の容易な処理方法に関するものである。

下水・し尿等の汚水中には、BODとして測定、 表示されることの多い有機性汚濁物質や、閉鎖 性水域の腐栄養化の原因物質である窒素,リン が含まれている。これらの汚濁物質を除去処理 するにおいて、生物学的処理法は、重要な位置 を占めている。)

BOD の除去に関しては、活性汚泥法・ラグーン法・散水炉床法・回転円板法などの生物学的処理法が広く用いられて来た。

窒素の除去に関しては、生物学的脱窒素法がある。との生物学的脱窒素反応は、2段階の反応である。すなわち、第1段階は、好気的条件下での硝化樹の作用によって、汚水中のアンモニア性窒素(NH₄⁺-N)を亜硝酸器素(NO₂⁻-N)、硝酸性窒素(NO₃⁻-N)に酸化する、いわゆる硝化工程である。との反応は下記のように表わすととができる。

$$NH_4^+ + 1.5 O_2 \rightarrow NO_2^- + H_2O + 2H^+ \cdots (1)$$

$$NO_2^- + 0.5 O_2 \rightarrow NO_5^- \cdots \cdots (2$$

式(1),(2)より

特開昭60-38095(2)

 $NH_4^+ + 2O_2 \rightarrow NO_5^- + H_2O + 2H^+ \cdots (3)$ 続く第 2 段階は $NO_2^- - N$ 、 $NO_5^- - N$ を、嫌気的条件下での脱盤菌の作用によって窒素ガス (N_2) に避元し、との N_2 を大気中に放散させて汚水の脱窒素処理を完結するもので、脱窒工程と呼ばれ下式のように示すととができる。

2 NO₂⁻ + 6H→N₂↑ + 2 H₂O + 2 OH · ·····(4) 2 NO₃ * + 10H→N₂↑ + 4 H₂O + 2 OH · ·····(5) 硝化反応に伴って、式(1),(3)に示したように 門が低下するため、硝化工程では必要に応じて アルカリ剤を添加する。脱嚢反応においては、 式(4),(5)に示したように慶元剤が必要であるため、メタノール等の有機炭素源を必要量添加する。脱線工程では、PHが上昇する。

リンを生物学的に除去する方法も開発されている。これは、BODとリンとを含有する形水を活性汚泥処理する場合、汚泥を嫌気状態と好気状態とに繰り返しさらすことによって汚泥中へのリンの取り込みを強化し、リン含有量の多い汚泥を余剰汚泥として系外へ取り出すことによっ

って、 汚水中のリンを除去するものである。ただし、 現在のところ、この生物学的リン除去メカニメムの詳細については不明である。

以上のように、生物作用を利用することによって、各種の汚濁物質を除去することが可能であり、従来の処理フローにはさまざまなものがある。

第1図は、従来のBOD および窒素を除去するためのフローシート図である。との方法は、1次処理水」を曝気槽2および沈股槽3からなる。
た処理水」を曝気槽2および沈股槽3か行う。
た性汚泥装置で処理し、まずBOD 除去を行う。
この処理水 4 を曝気槽5 および沈股槽6かな後の処理水 4 を曝気槽6 が 後の理を行った後、脱 窓槽7, 再 曝気 (脱 気槽) 8 , 沈 股 槽 9 からなる装置で脱 窒処理に応じて、硝化工程でルカリ剤11を、脱 窒工程でメタノールなどの有機炭素頭12を添加する。

との方法によれば、汚泥が機能別に分れているので、返送比, 曝気風量, 引き抜き汚泥 景等

の選転操作製因が多く、その位置づけも明確で もる。とのため、水區変動,水質変動,水量変 動などが生じてもこれに対する選転対応が容易 であり、安定した処理水が得られる。

しかしその反面、設備数が多いために設備費が高くなるとともに、脱窒工程でのメタノールの添加量が、脱窒処理する NO₃ ~-N の約 2.5 倍以上必要となり、その費用が高いとい♪欠点がある。

第2図は、BODと窒素とを除去する別の従来 法である。この方法は、1次処理水21を第1 脱窓間22に入れた後、硝化槽23に入れ、その汚泥混合液の一部24を第1脱窓槽22に反れた があとともに、汚泥混合液を第2脱窓槽22に に入れて、メタノール26を有機炭素源とて 脱窓処理し、更に再暖気僧27を経て、配第1脱 28に入れ、この汚泥の一部29を上記第1脱 20に入れ、この汚泥の一部29を上記第1脱 20に入れ、この汚泥の一部29を上むりので 10に表するものである。すなりので 10に表するものである。すなりので 10に表する。10にでは 10にでは、第1脱盤槽22で1次 処理水中のBOD を利用して脱窒を超こさせ、ここで脱窒処理し切れなかった分については第2 脱窒槽25でメタノールを補助的に添加して脱窒を完了させる方法である。

との方法は、第1図に示す方法に比べてメタノの方法は、第1図に示す方法に比め、大きたいの方法にいるという見ががある。したのできるという利点がある。した。 ののでは、 ののでは、

第3図は、BODとリンとを除去する従来法の 1例である。この方法は、1次処理水31と、 返送汚泥32とを、嫌気帽33で接触反応させ、 BODの嫌気的分解と汚泥よりのリンの浴出をは

特開昭60-38095(3)

・かる。しかる後に、その汚泥混合液を好気槽 3 4 に堪き、 BOD の好気的分解と汚泥へのリン の取り込みをはかる。そして、汚泥混合液を沈 酸槽 3 5 に導き固液分離を行って、 BOD および リンを除去したる処理水 3 6 と分離汚泥 3 7 と を得るものである。

この方法は、凝集剤等の薬剤を用いることなく、比較的簡単な装置でもって汚水中の BOD およびリンを除去し得る。しかし、この方法における窒素除去能力は低い。

第3図における処理方法を改良して、BOD,リンおよび窒素を除去することを目的として、第4図に示す方法がある。この方法が第3図における方法と異る点は好気槽34から出た汚泥混合液の一部38を嫌気槽33へ返送することである。すなわち、この返送によって嫌気槽である。すなわち、この返送によって嫌気である。すなわち、この選送によって嫌気であれる。 サ気管 34の提择混合を助け、短絡でを防止し、更に脱密反応の結果生する山のに式(4),(6)参照〕と硝化反応の結果生する山の低下〔式(1),(3)参照〕とを平均化,中和化し、

もって、 嫌気的反応および好気的反応の進行を 助長することができる。

従ってこの方法によって、メタノール、凝集 剤等の薬剤を用いることなく、比較的簡単な装 識で汚水のBOD、窒素、リンの除去が可能とな る。

本発明は、上記事情に鑑みてなされたもので、その目的とするところは、メタノールや出調整剤や凝集剤等の薬剤を使用することなく、比較的簡単な装置でもって、汚水中のBOD , 選案,リンを同時に除去することができ、しかも、運転管理の容易な有機性汚水の処理方法を提供するものである。

すなわち本発明に係る有機性 汚水の処理方法は、有機性 汚水を 雖気性 城へ 導入して 浮遊生物による 嫌気性 反応を生せしめた 後、生物 固治 して 酸素 を 供給 し 固 消生物 及び 浮遊生物による 好気性 反応を生せしめい しかる 後間 液分離 装置 へ 導いて 処理 水 を 没 と と も に、 分離 汚 泥の 一部 を 嫌 気性 域へ 返送すること を 整数とする。

特開昭60-38095(4)

した固糖生物と好気槽 5 2 内に浮遊している浮遊生物とにより好気性反応を生せしめ、しかる後沈殿槽 6 3 (固液分盤装置) へ導いて処理水 5 7 を得るとともに分離汚泥の一部 6 4 を嫌気槽 5 1 へ返送するものである。

てきる。ただし、肥厚した生物膜によって目づ まりの起らぬより原水性状等を考慮して戸材形 状を選ぶととが鍛ましい。 戸材 5 6 の設置方法 として、全水没型設置、半水没半空中設置、全 空中散儼のいずれかを選ぶことができる。半水 没型もしくは全空中型の場合には、汚泥混合液 と戸材との接触を促進するために、ポンプによ る散布を行うととも可能である。また、沪材 5 6 は好気機 5 2 の上面から見て全面もしくは、 一部の面に数置することができるが伊材の設置 方法は、原水の水質を考慮した設置面積を確保 し、散気もしくは機械爆気による水流を考慮し た設置位置とする必要がある。戸材設置位置は 好気櫓の形状との関連が深いが、炉材面積は NH₄-N 負荷が 1.5 8 NH₄-N/m². 日以下となるよ り数雌するととが譲ましい。原汚水の性状にも よるが、 MLSS 微度 3 0 0 0 mg/B の場合嫌気情 5 1 の滞留時間は 1 時間以上、好気槽 5 2 の滞 留時間は4時間以上とすることが望ましい。

好気槽 6 2 から流出する汚泥混合液は、此殿

個 5 3 へ導いて固液分離し、分離水として処理水 5 7 を得ると共に、沈殿汚泥を得る。との沈殿汚泥の1 部は、返送管路 6 4 を通じて嫌気槽 5 1 へ返送し、沈殿汚泥の段部は余剰汚泥 5 8 として系外へ排出し、別途処理処分する。

沈殿 අ 5 3 の 設計に当っては、水面 粮負荷を20~30 m³/m²/日程度、 滞留時間を2.5 時間程度とするととが好ましく、 汚泥返送流量は原水流量 Q に対し、0.1~0.5 Q とするととが好ましい。

しかしてとの方法では、嫌気槽51内で汚泥への吸粉、嫌気性消化、脱窒用有機炭素源としての消費、によってBODを低減し、また、好気槽52内で固治生物および浮遊生物による同化作用、異化作用によってBODを除去する。

また、窒素については、好気僧 5 2 内の固着生物および浮遊生物により硝化して、 NO₂-N , NO₃-N の形に転換し、これを返送経路 5 4 を通じて嫌気僧 5 1 へ返送し、嫌気槽 6 1 内の汚泥中の脱窒菌の作用によって、原有機性汚水 6 6

中の BOD を有機炭素源として脱毀する。

を作用させるが、その理由は確化では、 で作用させるが、その理由は確化ではの現存を が、その理由は確化である。 ではなってもる。すなわち確化である。 ではないである。ないである。 ではないでである。 でを起こさせるとによってもいてである。 でを起こさせるといてである。 のでである。 のでである。 のでである。 のででである。 のでででででいた。 のででででいた。 のでででは、 のででできる。 のでできる。 ででできる。 ででできる。 ででできる。 ででできる。

またこの方法では、浮遊汚泥を嫌気状態と好気状態とに繰り返しさらすため、生物学的脱りン反応を起とさせることもできる。すなわち、返送汚泥は、汚泥自身の含有するリンを、漿気

特開昭60-38095(5)

間 5 1 内の 嫌気的条件下で放出し、 好気槽 5 2 内の好気的条件下で、放出した 預以上のリンを 汚泥体内に取り込むことによっ て原有機性汚水 5 5 中のリンを除去する。 このリンは余剰汚泥 の形態で系外へ排出される。

硝化反応化伴って削が低下し、脱窒反応化伴って削が上昇するが、この方法においては、1つの系内で2つの反応が起り、返送汚泥と原汚水を含めて提拌混合するため、附は原汚水の叫と大きく変わることなく、原汚水の叫が中性付近にあれば州割整剤の添加は不要である。

脱選用有機炭素源としては、原形水中のBODを利用するため、メタノール等の有機炭素源用 ※剤の添加も、通常は不要である。ただし原汚水中のBOD 遊産が、窒素・リンの護度に比して 低く、処理水中の窒素・リン酸酸を極めて良好にせんとする場合には、メタノール等のBOD 源 を嫌気榜をIもしくは好気槽を2もしくはその 両者に、補助的に添加してもよい。

更にこの方法で使用する装置は比較的簡単で

あり、既存の2次処理用活性汚泥装曜に対しても、簡単な改造によって本法を適用することができる。運転管理すべきものは主に、送気量と返送量のみであるため、従来の活性汚泥法と同様、高度の運転管理技術を必要とせず、水温,水量,水質の変動に対しては、固着生物の併用と返送による循環によって処理の安定化をはかることができる。

第6図は、本発明方法の別の実施例を示したものである。第6図の実施例が第5図の実施例と異る点は、好気槽52から嫌気槽51への循環経路59を設けたことである。この装置によれば循環を行うことによって、系内の批拌混合を促進し、生物反応の安定化・効率化をはかることができ、好気僧52内の沪材間を流れる汚泥路合液の流速を大として、目づまりをよく防止し生物の間引き効果を得ることができる。

次に、第5図および第6図に示したフローにもとづいて、本発明の有機性汚水処理を行った 実施例につき説明する。

この実施例では、原汚水として給食センター排水を用いた。その組成は、第1 寮に示す通りである。比較のための従来方法として第2 図および第4 図に示したフローを用いた実験も併せて行った。

第 1 表

			処 理 水・			
		原汚水	本発明方法		比較方法	
			第5図 による 本発明法	第 6 図 による 本発明法	第2図 による 従来法	第4図による従来法
pН	(-)	7.0 4	.7.0 8	7.1 0	7.0 5	7.1 2
水源	(3)	1 5.4	1 4.8	1 4.7	1 4.8	1 4.9
BOD	mg/e)	164	1 0.2	8.4	1 5.7	1 4.8
COD	(*)	8 5 6	1 1.6	1 0.2	1 8.2	1 7.5
8 8	(*)	7 0.4	7.5	7.3	1 0.5	1 0.8
T-N	(")	384	8.3	5.8	1 0.1	1 5.2
NH4-N	["]	299	2.9	1.5	4.2	4.3
NO ₂ -N	(*)	0.1	0.1	0.1	0.1	0.2
NO3-N	(*)	0.7	4.4	2.1	4.9	9.7
T-P	(")	263	0.3 3	0.27	1.7 6	0.5 7
PO ₄ -P	(*)	0.9 7	0.1 9	0.1 2	0.5 7	0.23

第1表から得られた処理水の水質は、 BOD , 設案, およびリン凝度がきわめて低いものとな り、従来法により得た処理水に比して優れてい ることが確認された。

以上の説明から明らかなように、本発明方法によれば、メタノールや川調整剤や展集剤等の薬剤を使用することなく、簡単な装置でもってたが、中のBOD, 窒素,リンを同時に飲去するととができる。しかもこの方法では、固着生物ととで変生物とを機能別に組み合わせて併用したの汚泥の組成と作用が強動に対したのであれて、水温,水質,負荷最等の変動に対し、とないで、水温、水質、負荷最等ので、動に運転管理対応したが可能である。とくに好気性域に生物固治に対を設けているので、硝化反応を良好に維持することができる。

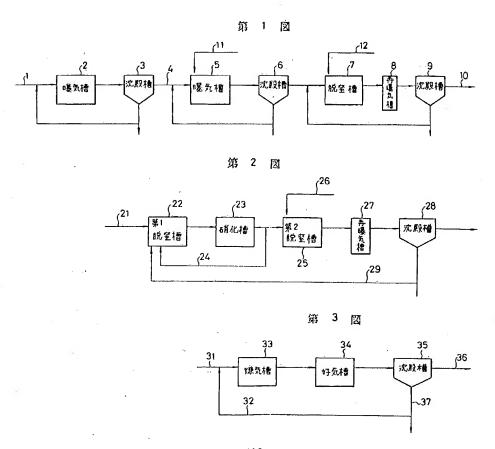
4. 図面の簡単な説明

第1図ないし第4図は従来の有機性汚水の処理方法を示すフローシート図、第5図は本発明に係る有機性汚水の処理方法の一例を示すフローシート図、第6図は本発明に係る有機性汚水

の処理方法の他の例を示すフローシート図である。

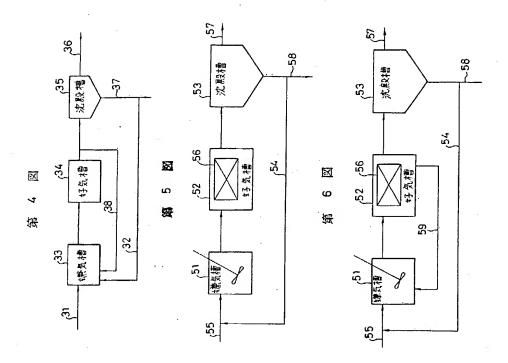
5 1 ··· 嫌负债、5 2 ··· 好负债、5 3 ··· 沈酸情、5 4 ··· 返送管路、5 5 ··· 顺汚水、5 6 ··· 生物固治疗材、5 7 ··· 処理水、5 8 ··· 余剩污泥、5 9 ··· 循環経路。

出願人代理人 弁理士 鈴 江 武 彦



-606-

09/29/2004, EAST Version: 1.4.1



PAT-NO:

JP360038095A

DOCUMENT-IDENTIFIER:

JP 60038095 A

TITLE:

TREATMENT OF ORGANIC SEWAGE

PUBN-DATE:

February 27, 1985

INVENTOR-INFORMATION:
NAME
IKEHATA, TAKAO
TAKECHI, TATSUO
FUJISAWA, YOSHINARI

INT-CL (IPC): C02F003/30, C02F003/06

US-CL-CURRENT: 210/605, 210/615 , 452/1

ABSTRACT:

PURPOSE: To simultaneously remove BOD, nitrogen and phosphorus in sewage, by a method wherein org. sewage is subjected to aerobic reaction due to a fixed microorganism and a floated microorganism and guided to a solid-liquid separation apparatus to obtain treated water while a part of the separated sludge is returned to an anaerobic region.

CONSTITUTION: After org. sewage 55 and sludge are introduced into an anaerobic tank 51 to be subjected to anaerobic reaction due to a floated microorganism, the treated sewage is introduced into an aerobic tank 52 to receive the supply of oxygen and aerobic reaction is performed by the microorganism fixed to a filter material 56 and the floated microorganism in the aerobic tank 52. Subsequently, the treated sewage is guided to a precipitation tank 53 to obtain treated water 57 and a part of the separated

sludge 54 is returned to the anaerobic tank 51. In this case, it is desirable that the contact of org. sludge 55 and sludge are accelerated in the anaerobic tank 51 and both of them are stirred and mixed by a stirrer or a pump in order to prevent sludge precipitation. As the filter material 56 for holding a biological membrane, a granular material or a honeycomb tube can be used.

COPYRIGHT: (C) 1985, JPO&Japio

----- KWIC -----

Abstract Text - FPAR (1):

PURPOSE: To simultaneously remove BOD, nitrogen and phosphorus in sewage, by a method wherein org. sewage is subjected to aerobic reaction due to a fixed microorganism and a floated microorganism and guided to a solid-liquid separation apparatus to obtain treated water while a part of the separated sludge is returned to an anaerobic region.

Abstract Text - FPAR (2):

CONSTITUTION: After org. sewage 55 and sludge are introduced into an anaerobic tank 51 to be subjected to anaerobic reaction due to a floated microorganism, the treated sewage is introduced into an aerobic tank 52 to receive the supply of oxygen and aerobic reaction is performed by the microorganism fixed to a filter material 56 and the floated microorganism in the aerobic tank 52. Subsequently, the treated sewage is quided to a precipitation tank 53 to obtain treated water 57 and a part of the separated sludge 54 is returned to the anaerobic tank 51. In this case, it is desirable that the contact of org. sludge 55 and sludge are accelerated in the anaerobic

tank 51 and both of them are stirred and mixed by a stirrer or a pump in order to prevent sludge precipitation. As the filter material 56 for holding a biological membrane, a granular material or a honeycomb tube can be used.

International Classification, Main - IPCO (1):
 C02F003/30